DOCKET NO.: 278599US0PCT

#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Hiroki OMORI, et al. SERIAL NO.: NEW U.S. PCT APPLICATION

FILED: HEREWITH

INTERNATIONAL APPLICATION NO.: PCT/JP04/03904

INTERNATIONAL FILING DATE: March 23, 2004

FOR: PROCESS FOR PRODUCTION OF 2-CYANO-3-HYDROXY-N-(4-TRI-FLUOROMETHYLPHENYL)HEPT-2-EN-6-YNAMIDE AND PROCESS FOR PRODUCTION OF

POLYMORPHS THEREOF

# REQUEST FOR PRIORITY UNDER 35 U.S.C. 119 AND THE INTERNATIONAL CONVENTION

Commissioner for Patents Alexandria, Virginia 22313

Sir:

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicant claims as priority:

COUNTRY	<b>APPLICATION NO</b>	DAY/MONTH/YEAR
Japan	2003-081335	24 March 2003
Japan	2003-176706	20 June 2003

Certified copies of the corresponding Convention application(s) were submitted to the International Bureau in PCT Application No. PCT/JP04/03904. Receipt of the certified copy(s) by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.

Respectfully submitted, OBLON, SPIVAK, McCLELLAND, MAIER & NEUSTADT, P.C.

Norman F. Oblon Attorney of Record Registration No. 24,618 Surinder Sachar

Registration No. 34,423

Customer Number 22850

(703) 413-3000 Fax No. (703) 413-2220 (OSMMN 08/03)

PCT/JP 2004/003904

# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

23. 3. 2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application: 2003年 3月24日

REC'D 1 3 MAY 2004

PCT

**WIPO** 

出 願 番 号 Application Number:

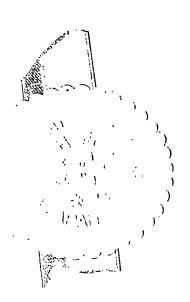
特願2003-081335

[ST. 10/C]:

[JP2003-081335]

出 願 人 Applicant(s):

藤沢薬品工業株式会社

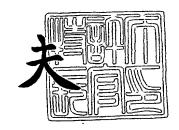


# PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2004年 4月22日

今井



特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 【書類名】 特許願

【整理番号】 PFY-11082

【提出日】 平成15年 3月24日

【あて先】 特許庁長官殿

【国際特許分類】 B01D 9/00

C30B 7/08

C30B 11/00

【発明の名称】 2ーシアノー3ーヒドロキシーNー(4ートリフルオロ

メチルフェニル) ヘプター2-エンー6ーインアミドの

結晶多形およびその製造方法

【請求項の数】

7

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 藤沢薬品工

業株式会社内

【氏名】 大森 浩喜

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 藤沢薬品工

業株式会社内

【氏名】 窪田 有克

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 藤沢薬品工

業株式会社内

【氏名】 藤井 洋介

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 藤沢薬品工

業株式会社内

【氏名】 五島 俊介

#### 【発明者】

大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号 藤沢薬品工 【住所又は居所】

業株式会社内

【氏名】

平林 敏

【特許出願人】

【識別番号】

000005245

【氏名又は名称】 藤沢薬品工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100065248

【弁理士】

【氏名又は名称】 野河 信太郎

【電話番号】

06-6365-0718

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

014203

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】

9717876

【プルーフの要否】

要

## 【書類名】 明細書

【発明の名称】 2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) ヘプタ-2-エン-6-インアミドの結晶多形およびその製造方法

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 X線回折の $2\theta$  において約6.7、約13.4、約21.5°(図7のX線回折図)に特徴的なピークを有することを特徴とする、結晶多形を有する式(I):

## 【化1】

$$= \bigvee_{NC} \bigvee_{O} \bigvee_{CF_3} (I)$$

の化合物のA形結晶。

【請求項2】 X線回折の2 $\theta$ において約6.2、約12.5、約20.8°(図8のX線回折図)に特徴的なピークを有することを特徴とする、結晶多形を有する式(I):

## 【化2】

$$= \bigvee_{\mathsf{NC}} \bigvee_{\mathsf{O}} \bigvee_{\mathsf{CF}_3} (\mathsf{I})$$

の化合物のB形結晶。

【請求項3】 X線回折の2 $\theta$ において約6.2、約12.4、約20.2°(図9のX線回折図)に特徴的なピークを有することを特徴とする、結晶多形を有する式(I):

【化3】

$$= \bigvee_{NC} \bigvee_{O} \bigvee_{NC} \bigvee_{CF_3} (I)$$

の化合物のC形結晶。

【請求項4】 式(I)の化合物をイソプロピルアルコールに溶解し、30 $^{\circ}$ 付近まで冷却して析出した結晶を得ることを特徴とする、請求項1に記載のA形結晶の製造方法。

【請求項5】 式(I)の化合物をイソプロピルアルコールに溶解し、25℃付近まで冷却した後、撹拌下に熟成させて析出した結晶を得ることを特徴とする、請求項2に記載のB形結晶の製造方法。

【請求項6】 A形結晶をアセトン-水の混液に溶解し、5℃まで冷却して 析出した結晶を得ることを特徴とする、請求項3に記載のC形結晶の製造方法。

【請求項7】 B形結晶をシクロヘキサンまたはn-ヘプタンから再結晶することを特徴とする、請求項1に記載のA形結晶の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、式(I):

【化4】

$$= \bigvee_{NC} \bigvee_{O} \bigvee_{CF_3} (I)$$

で表わされる 2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル)へ プタ-2-エン-6-インアミド(以下、「化合物(I)」という)の結晶多形および該 結晶多形の製造方法に関する。

[0002]

より具体的には、本発明は、免疫抑制活性を有する化合物(I)のA形結晶、B 形結晶およびC形結晶からなる結晶多形、ならびにこれらの結晶多形の選択的製 造方法に関する。

[0003]

#### 【従来の技術】

化合物(I)は、リウマチ様関節炎および免疫性または非免疫性の慢性炎症性疾患、例えば、移植片対宿主病、移植における反応、ブドウ膜炎など、ならびに癌の治療において有用であり、その製造法は、特許文献1に開示されている。

#### 【特許文献1】

特開平5-310672号公報

[0004]

化合物(I)は、上記の特許文献1の製造例14に具体的に記載されているが、 この化合物が結晶多形を有することは、現在まで報告されていない。

[0005]

## 【発明が解決しようとする課題】

安全かつ有効な薬剤を製造するためには、薬剤の物理的特性の一貫性が不可欠である。同じ化合物の異なる結晶形は、非常に異なる物理的特性をもつ場合がある。結晶形の制御(すなわち、単一の結晶形を安定的に作ること)を実施しなければ、得られた結晶の結晶形の比率はバッチごとに不規則に変化することになる。したがって、一貫した物理的特性を有する物質を製造すること、すなわち、結晶形の制御は、薬剤の製造に際しきわめて重要な課題となる。

本発明は、化合物(I)に結晶多形が存在することを見出したことに基づき、該 化合物の結晶多形の選択的、かつ効率良い製造方法を提供することを課題とする ものである。

[0006]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、化合物(I):

【化5】

$$= \bigvee_{NC} \bigvee_{O} \bigvee_{CF_3} (I)$$

の精製過程で、偶然にも該化合物が結晶多形を有することを見出した。そして、 化合物(I)の再結晶溶媒を選択し、再結晶温度を制御することにより、化合物( 1)のA形結晶、B型結晶およびC型結晶が選択的に得られることを見出して本 発明を完成した。

#### [0007]

本発明によれば、化合物(I)のA型結晶、B形結晶およびC型結晶からなる結晶多形、およびそれらの選択的製造方法が提供される。

## [0008]

#### 【発明の実施の形態】

本発明によれば、以下に説明するように、再結晶の際の溶媒や温度等の条件を選択することにより、化合物(I)のA形結晶、B形結晶およびC形結晶をそれぞれ選択的に得ることができる。

すなわち、化合物(I)の結晶をイソプロピルアルコールに溶解し、30 Cまで冷却し、析出した結晶をろ取することにより、図1 の IR(KBr)スペクトルを示し、図4 のDSC吸熱曲線を示し、図7 のX線回折図を示す、化合物(I)のA形結晶を得ることができる。

## [0009]

また、化合物(I)の結晶をイソプロピルアルコールに溶解し、25 Cまで冷却し、その後4時間撹拌を継続して析出した結晶をろ取することにより、図2 の I R(KBr)スペクトルを示し、図5 のDSC吸熱曲線を示し、図8 のX線回折図を示す、化合物(I)のB形結晶を得ることができる。

## [0010]

さらに、化合物(I)の結晶またはA形結晶をアセトン-水の混液に溶解し、5 ℃まで冷却し、その後1時間撹拌を継続して析出した結晶をろ取することにより 、図3のIR(KBr)スペクトルを示し、図6のDSC吸熱曲線を示し、図9のX線回折図を示す、化合物(I)のC形結晶を得ることができる。

また、化合物(I)のB形結晶をn-ヘプタンまたはシクロヘキサンから再結晶することによりA形結晶を製造することもできる。

## [0011]

化合物(I)の各結晶形の安定性を、DSC吸熱試験による測定結果に基づいて 検討したところ、これら結晶多形の安定性は、B形結晶>C形結晶>A形結晶の 順に安定であることが判明した。

#### [0012]

以下の実施例は本発明をより詳細に説明するためのものであり、本発明の範囲 を限定するものではない。

#### 【実施例】

[0013]

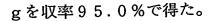
#### 製造例1

# (1) 4-トリフルオロメチルシアノアセトアニリドの製造

窒素置換した反応容器にシアノ酢酸 63.4 k g およびテトラヒドロフラン 700 L を加え、撹拌し、溶解した。この溶液を内温 10 C に冷却した後、N-メチルモルホリンを約 1 時間かけて滴下し、次いで 100 L を 100 C で 100 C で

反応終了後、反応液に水200Lを加え分液した。有機層(上層)を16.7% 食塩水で洗浄後、イソプロピルアルコール400Lを加え、液量が400Lになるまで減圧濃縮した。さらに、イソプロピルアルコール400Lを加え、同様に液量が400Lになるまで減圧濃縮した。

この濃縮液にイソプロピルアルコール100Lを加え、次いで水500Lを内温 $20\sim30$ ℃で約1時間かけて滴下し、同温度で1時間撹拌した後に、この晶析液を内温 $0\sim10$ ℃に冷却し、同温度で1時間撹拌し、熟成した。生じた結晶をろ取し、乾燥して、4-トリフルオロメチルシアノアセトアニリド134.5 k



#### [0014]

(2) 2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) へプタ <math>-2-エン-6-インアミドの製造

反応液を水840Lに $10\sim45$  ℃で加え、17.5% 塩酸溶液(水90Lと濃塩酸90Lとの混液)を $20\sim35$  ℃にて30 分間かけて滴下し、析出物を溶解した後、さらに30 分間撹拌した。

その後、17.5%塩酸溶液 (水45Lと濃塩酸45Lとの混液)を20~35 ℃で1時間かけて滴下し、結晶を析出させ、析出液を35~45 ℃に昇温し、約1時間撹拌し、熟成させる。20~30 ℃まで冷却した後、同温度で約2時間晶析させ、熟成させた。さらに17.5% 塩酸溶液 (水45Lと濃塩酸45Lとの混液)を20~35 ℃で1時間かけて滴下した後、析出液を35~45 ℃に昇温し、約1時間撹拌し、熟成させた。20~30 ℃まで冷却した後、同温度で約2時間晶析させ、熟成させた。

生じた結晶をろ取し、化合物(I)に相当する標題の化合物 1 3 6.2 k g を収率 8 4.0 %で得た。

## [0015]

#### 製造例 2

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) ヘプタ-2-エン-6-インアミドの製造

予め窒素置換した反応容器に、4-トリフルオロメチルシアノアセトアニリド 87.0 kg、4-ペンチン酸 56.1 kg およびテトラヒドロフラン 618.7 kg gを加え、25-30 Cで撹拌下に溶解した。この溶液に粉砕した炭酸カリウム

158.1kgを加え、撹拌下に懸濁した。この懸濁液にクロロ炭酸イソプロピ ル 9 3 . 5 k gおよびテトラヒドロフラン 7 7 . 3 k g の混液を、反応温度を 3 5 ℃以上50℃以下に保ちながら撹拌下に2時間にわたり滴下した。滴下終了後、 反応混合物を同温度でさらに2時間撹拌した。反応終了後、反応混合物にトルエ ン 6 7 7.3 k g を加え、10~15℃に冷却した。この反応混合物に塩酸20 7.1 k gおよび水 7 8 3 Lの混液を、反応混合物の温度を 2 5 ℃以下に維持す るように撹拌下に滴下した。滴下終了後さらに5分間撹拌し、撹拌を停止して静 置した。2層に分離した後、分液し、上層に16.7%食塩水435Lを加え、 室温で5分間撹拌し、撹拌を停止して静置した。2層に分離した後、分液し、上 層を減圧濃縮し、435Lの濃縮物を得た。この濃縮物にトルエン376.3k gを加え、再度減圧濃縮して435Lの濃縮物を得た。この濃縮物に液温を40 ℃以下に保ちながらトルエン376.3kgを加え、次いで、液温を20~30 ℃に維持しながら1時間撹拌後、液温を0~10℃に冷却して1時間撹拌し、同 温度下に2時間静置した。析出した結晶をろ取し、トルエン150.5kg、5 0%イソプロピルアルコール水溶液174Lおよび水174Lで順次洗浄し、真 空中40℃で乾燥した。化合物(I)に相当する標題の化合物の粗結晶98.7k gを得た。収率84.0%。

## [0016]

#### 実施例1

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) へプタ-2-エン-6-インアミドのA形結晶の製造

上記の製造例 1-(2)で得られた化合物の粗結晶 3.5 k g をイソプロピルアルコール 105 L に懸濁し、78 でで溶解する。この溶液を撹拌下に 30 でまで冷却した後に、撹拌を停止した。析出した結晶を同温度で直ちにろ別し、結晶をイソプロピルアルコール 7 L で洗浄し、減圧乾燥して、A 形結晶 2.78 k g を得た。収率 79.4%。

## [0017]

このA形結晶は、DSC吸熱試験において175  $\mathbb{C}$  で吸熱反応を示し、さらに X 線回折の $2\theta$  において6.7、13.4、21.5  $^{\circ}$  に特徴的なピークを示した

。本結晶の IR(KBr)スペクトル、DSC吸熱曲線およびX線回折図をそれぞれ図 1、図 4 および図 7 に示す。

IR<sub>KBr</sub>(cm<sup>-1</sup>); 3 3 1 0, 2 2 2 0, 1 6 3 4, 1 5 9 2, 1 5 5 6, 1 4 1 7, 1 3 2 9, 1 1 5 9, 1 1 1 8, 1 0 7 1, 9 5 8, 8 4 4, 6 5 8, 6 4 8 °

#### [0018]

#### 実施例2

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) ヘプタ-2-エン -6-インアミドのB形結晶の製造

前記の製造例 1-(2)で得られた化合物の粗結晶 10.0 gをイソプロピルアルコール 300 m L に加え、78 で溶解する。この溶液を撹拌下に 25 でまで冷却後、同温度  $(22\sim25$  で)で 19 時間撹拌した。析出した結晶を同温度でろ別し、結晶をイソプロピルアルコール 120 m L で洗浄し、減圧乾燥して、 B 形結晶 8.87 gを得た。収率 88.7%。

## [0019]

このB形結晶は、DSC吸熱試験において92および175℃で吸熱反応を示し、さらにX線回折の $2\theta$ において6.2、12.5、20.8° に特徴的なピークを示した。本結晶のIR(KBr)スペクトル、DSC吸熱曲線およびX線回折図をそれぞれ図2、図5および図8に示す。

IR<sub>KBr</sub>(cm<sup>-1</sup>); 3 3 1 1, 2 2 1 7, 1 6 3 5, 1 6 1 4, 1 5 9 4, 1 4 1 8, 1 3 9 9, 1 3 2 2, 1 2 6 9, 1 1 6 3, 1 1 2 5, 1 1 1 6, 1 0 7 3, 1 0 2 0, 9 7 0, 8 4 3, 6 6 6, 6 5 9, 5 9 2, 5 2 5.

## [0020]

#### 実施例3

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) ヘプタ-2-エン -6-インアミドのC形結晶の製造

上記の製造例 1-(2)で得られた粗結晶 10gをアセトン 100m L に溶解した。この溶液に  $14\sim15$  C で水 100m L を滴下した後、同温度 (15 C) で 2 時間撹拌した。同温度 (15 C) で析出した結晶をろ取し、アセトン-水の混液 2

0mLで洗浄後、減圧乾燥して、C形結晶 9.35gを得た。収率 93.5%。

#### [0021]

このC型結晶は、DSC吸熱試験において88および174.5  $\mathbb{C}$ で吸熱反応を示し、さらにX線回折の2 $\theta$ において6.2、12.4、20.2°に特徴的なピークを示した。本結晶のIR(KBr)スペクトル、X線回折図およびDSC吸熱曲線をそれぞれ図3、図6におよび図9に示す。

 $IR_{KBr}(cm^{-1})$ ; 3 3 0 9, 2 2 2 1, 1 5 9 0, 1 5 5 4, 1 4 1 7, 1 3 8 8, 1 3 2 8, 1 1 6 2, 1 1 1 8, 1 0 7 2, 1 0 1 8, 8 4 7, 6 6 4, 6 4 7  $_{\circ}$ 

#### [0022]

#### 実施例4

•

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル)へプタ-2-エン -6-インアミドのB形結晶からA形結晶の製造

上記の製造例 1-(2) で得られた化合物の粗結晶 16 gをシクロヘキサン 32 0 m L に懸濁し、75  $\mathbb C$  から還流温度で 2 時間撹拌した。結晶をろ取し、シクロヘキサン 32 m L で洗浄後、減圧乾燥して、A 形結晶 9.35 gを得た。収率 95.0%。本結晶の 1R(KBr)スペクトル、DSC吸熱曲線およびX線回折図は、上記の実施例 1 で得られたA 形結晶のそれらと完全に一致した。

IR<sub>KBr</sub>(cm<sup>-1</sup>); 3310, 2220, 1634, 1592, 1556, 14 17, 1329, 1159, 1118, 1071, 958, 844, 658, 6

## [0023]

#### 実施例5

2-シアノ-3-ヒドロキシ-N-(4-トリフルオロメチルフェニル) ヘプタ-2-エン -6-インアミドのB形結晶からA形結晶の製造

上記の実施例 2 で得られた B 形結晶 5.0 g を n - ヘプタン 2.5 0 m L に加え 2 時間加熱還流した。結晶を 5 取し、 1 - ヘプタン 1 0 m L で洗浄後、減圧乾燥して、 1 不 1 不 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 で 1 の 1 の 1 の 1 で 1 の 1

本結晶のIR(KBr)スペクトル、DSC吸熱曲線およびX線回折図は、実施

例1で得られた化合物(I)のA形結晶のそれらと完全に一致した。

IR<sub>KBr</sub>(cm<sup>-1</sup>); 3 3 1 0, 2 2 2 0, 1 6 3 4, 1 5 9 2, 1 5 5 6, 1 4 1 7, 1 3 2 9, 1 1 5 9, 1 1 1 8, 1 0 7 1, 9 5 8, 8 4 4, 6 5 8, 6 4 8 °

#### [0024]

## 【発明の効果】

本発明によれば、化合物(I)のA形結晶、B形結晶およびC形結晶からなる結晶多形体を選択的に製造でき、室温付近で安定なB形結晶を効率良く製造できる

## 【図面の簡単な説明】

#### 【図1】

化合物(I)のA形結晶のIRスペクトルである。

#### 【図2】

化合物(I)のB形結晶のIRスペクトルである。

#### 【図3】

化合物(I)のC形結晶のIRスペクトルである。

#### 【図4】

化合物(I)のA形結晶のDSC吸熱試験による測定結果である。

## [図5]

化合物(I)のB形結晶のDSC吸熱試験による測定結果である。

#### 【図6】

化合物(I)のC形結晶のDSC吸熱試験による測定結果である。

## 【図7】

化合物(I)のA形結晶のX線回折図である。

## 【図8】

化合物(I)のB形結晶のX線回折図である。

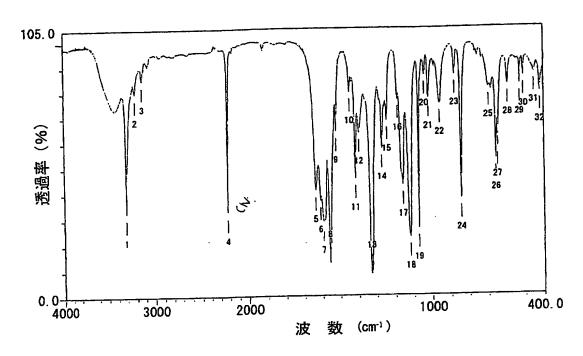
## 【図9】

化合物(I)のC形結晶のX線回折図である。

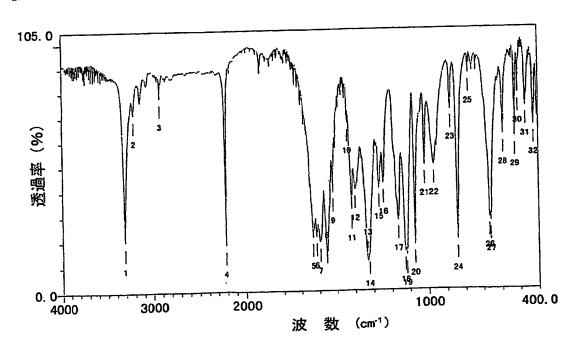
【書類名】

図面

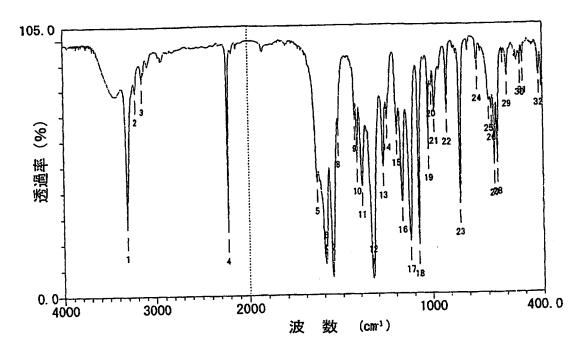
# 【図1】



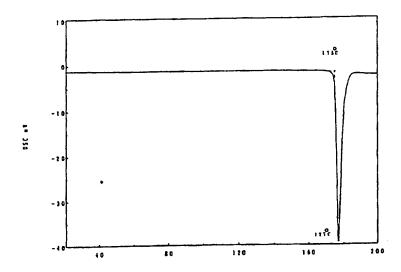
# 【図2】



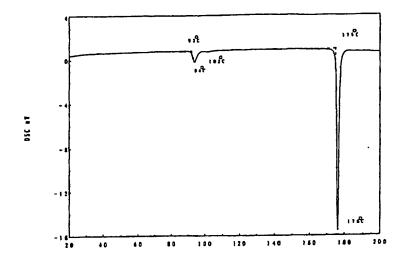
【図3】



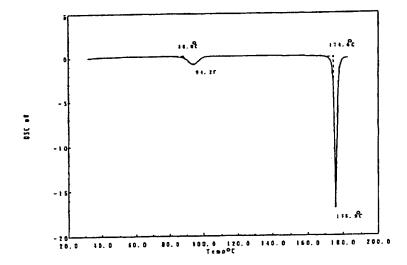
【図4】



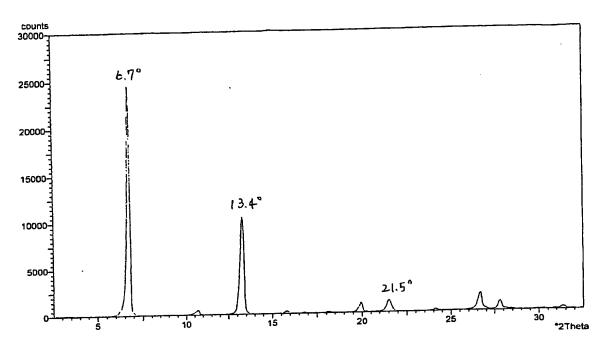




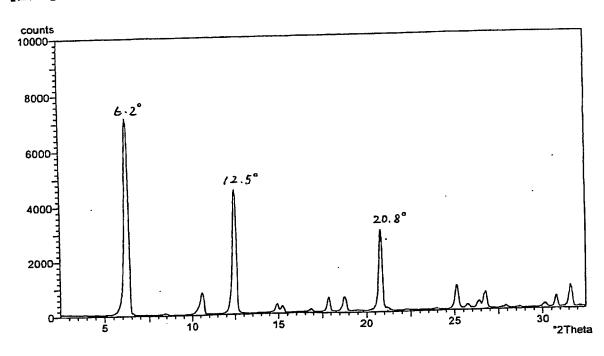
【図6】



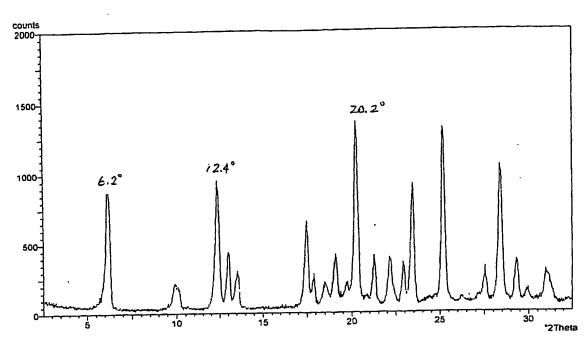
## 【図7】



# 【図8】









【要約】

【課題】 免疫抑制活性を有する化合物(I)の結晶多形の選択的製造法を提供する。

【解決手段】 化合物(I)を再結晶する際に、再結晶溶媒を選択し、温度および/または結晶析出時間を制御することにより化合物(I)のA形結晶、B形結晶およびC型結晶を選択的に製造する。

【化1】

$$= \bigvee_{NC} \bigvee_{O} \bigvee_{CF_3} (I)$$

【選択図】 なし

特願2003-081335

出願人履歴情報

識別番号

[000005245]

1. 変更年月日

1990年 8月17日

[変更理由]

新規登録

変更理田」 住 所

大阪府大阪市中央区道修町3丁目4番7号

氏 名

藤沢薬品工業株式会社